This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

JC821 U.S. PTO 09/941982

Partial English Translation of Japanese Patent Publication

No. 8-8217

- 5 (7) Then, in order to from a buffer layer, in addition to an ammonia gas and a H_2 gas, a TMG (trimethylgallium) gas is let to flow from a reaction gas injection pipe 4 for one minute at 2.7×10^{-5} mol/min.
- (8) Then, only the TMG gas is interrupted to stop the growth of the buffer layer. Here, a buffer layer as thick as 0.02 μm is formed. Then, while the other gases were let to flow, the temperature of the susceptor 2 was raised to 1000°C.

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

04297023 A

(43) Date of publication of application: 21 . 10 . 92

(51) Int. CI

H01L 21/205 H01L 33/00 // H01S 3/18

(21) Application number:

03089840

(71) Applicant:

NICHIA CHEM IND LTD

(22) Date of filing: 27 . 03 . 91

(72) Inventor:

NAKAMURA SHUJI

(30) Priority:

31 . 01 . 91 JP 03 32259

(54) CRYSTAL GROWTH METHOD OF GALLIUM NITRIDE COMPOUND SEMICONDUCTOR

(57) Abstract:

PURPOSE: To improve the crystallizability and surface morphology of a gallium nitride compound semiconductor, and to grow the gallium nitride compound semiconductor stably with excellent yield.

CONSTITUTION: The crystal of a gallium nitride compound semiconductor is grown on the surface of a buffer layer shown in general formula $Ga_xAl_{x-1}N$ (where (x) is kept within a range of 0<x≤1). The crystallizability of the gallium nitride compound semiconductor grown on the surface of the buffer layer can remarkably be improved.

COPYRIGHT: (C)1992,JPO&Japio

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 特 許 公 報 (B2)

(11)特許出關公告番号

特公平8-8217

(24) (44)公告日 平成8年(1996)1月29日

(51) Int.Cl. ^e		識別配号	庁内整理番号	FI	技術表示箇所
H01L	21/205 33/00	С			
// H01S	3/18				

請求項の数4(全 8 頁)

(21)出顧番号	特願平3-89840	(71)出願人 000226057 日亜化学工業株式会社
(22) 出顧日	平成3年(1991)3月27日	徳島県阿南市上中町岡491番地100 (72)発明者 中村 修二
(65)公開番号 (43)公開日	特開平4-297023 平成4年(1992)10月21日	被島県阿南市上中町岡491番地100 日亜化 学工業株式会社内
(31)優先権主張番号 (32)優先日	特願平3-32259 平3 (1991) 1 月31日	(74)代理人 弁理士 豊栖 康弘
(33)優先権主張国	日本(リト)	審査官 山本 一正
剛出象技查書棋早		(56)参考文献 特開 昭60-173829 (JP, A)

(54) 【発明の名称】 窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成長方法

【特許請求の範囲】

【請求項1】 バッファ層の上に、有機金属化合物気相成長法で反応容器内に反応ガスを供給して窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させる方法において、バッファ層と窒化ガリウム系化合物半導体の両方を有機金属化合物気相成長法で成長させると共に、窒化ガリウム系化合物半導体を成長させる反応容器内において、窒化ガリウム系化合物半導体を成長させる前に、一般式を、GaxAli-xN(但しXは0< $X \le 1$ の範囲である。)とするバッファ層を成長させることを特徴とする窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成長方法。 【請求項2】 基板の上に、一般式がGaxAli-xN(但しXは0< $X \le 1$ の範囲である。)で示されるバ

ッファ層を成長させ、このバッファ層の上に窒化ガリウ

ム系化合物半導体を成長させる請求項1記載の窒化ガリ

ウム系化合物半導体の結晶成長方法。

【請求項3】 窒化ガリウム系化合物半導体の上に、一般式が $GaxAl_{1-x}N$ (但しXは $0< X \leq 1$ の範囲である。)で示されるバッファ層を成長させ、さらにこのバッファ層の上に窒化ガリウム系化合物半導体を成長させる請求項1記載の窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成長方法。

平2-81483 (JP, A)

【請求項4】 前記バッファ層の厚さが $0.002\mu m$ 以上、 $0.5\mu m$ 以上であることを特徴とする請求項1記載の窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成長方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はサファイア等の基板上 に、窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させる方 法に関し、特に結晶性の優れた窒化ガリウム系半導体化 合物のエピタキシャル層の成長方法に関する。 【 0 0 0 2 】

【従来の技術及びその問題点】最近、窒化ガリウム系化

【0003】このようにして成長させた窒化ガリウム系 化合物半導体のエピタキシャル層を発光デバイスとして 用いるためには、第一に結晶性を向上させることが不可 欠である。

を成長させる場合には、III族ガスとしてトリメチル

ガリウムと、V族ガスとしてアンモニアガスとを使用す

【0004】また、MOCVD法を用いてサファイア基板上に直接成長された、例えばGaN層の表面は、6角ピラミッド状、ないしは6角柱状の成長パターンとなって無数の凹凸ができ、その表面モフォロジーが極めて悪くなる欠点がある。表面に無数の凹凸がある表面モフォロジーの極めて悪い半導体の結晶層を使用して青色発光デバイスを作ることは、非常に歩留が悪く、ほとんど不可能であった。

【0005】このような問題を解決するために、窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させる前に、基板上にAINのバッファ層を成長させる方法が提案されている{Appl.Phys.Lett 48,(1986),353、(アプライドフィズィックス レターズ 48巻、1986年、353頁)、および特開平2ー29476号公報}。この方法は、サファイア基板上に、成長温度400~900℃の低温で、膜厚が100~500オングストロームのAINのバッファ層を設けるものである。この方法はバッファ層であるAIN層上にGaNを成長させることによって、GaN半導体層の結晶性および表面モフォロジーを改善できる特徴がある。

[0006]

る。

【発明が解決しようとする課題】しかしながら前記方法は、バッファ層の成長条件が厳しく制限され、しかも膜厚を100~500オングストロームと非常に薄い範囲に厳密に設定する必要があるため、そのバッファ層を、大面積のサファイア基板、例えば約50mmゆのサファイア基板上全面に、均一に一定の膜厚で形成することが困難である。したがって、そのバッファ層の上に形成する窒化ガリウム系化合物半導体の結晶性および表面モフ

ォロジーを歩留よく改善することが困難であり、またその結晶性は未だ実用的な発光ダイオード、半導体レーザー等を作るまでには至っておらず、さらなる結晶性の向上が必要であった。

【0007】さらに、特開昭60-173829号公報には、AlxGai-xN、またはInNバッファ層を高周波スパッタリングで形成し、そのバッファ層の上にMOCVD法でAlxGai-xN、InNをエピタキシャル成長させる方法が示されている。高周波スパッタで形成されるバッファ層は、陰極のターゲットを高周波プラズマでスパッタし、ターゲットから飛び出した原子、イオンを加速して陽極にぶつけて薄膜に形成される。高周波スパッタは、加速された原子、イオンを衝突させて薄膜のバッファ層を形成する。このため、高周波スパッタリングで形成されたバッファ層は、プラズマダメージによる結晶欠陥が生じやすく、膜質の良いバッファ層を形成することが難しい。

【0008】さらに、この公報に記載される方法は、バッファ層を高周波プラズマ装置で形成した後、バッファ層の形成されたウエハをMOCVD装置に移し、バッファ層の上に窒化ガリウム系化合物半導体を結晶成長させている。この製造方法は、バッファ層と窒化ガリウム系化合物半導体とを連続的に成膜できない。バッファ層の形成されたウエハを、MOCVD装置に移送する際、バッファ層の表面が空気に触れて酸化される恐れがある。たとえバッファ層の表面が酸化されないように移送しても、バッファ層の形成されたウエハを別工程に移すときに、バッファ層の形成されたウエハを別工程に移すときに、バッファ層の表面が変質してしまう。変質したバッファ層の表面に窒化ガリウム系化合物半導体を形成すると、結晶性の良いエピタキシャル層を得ることができない。

【0009】本発明はこのような事情を鑑みてなされたものであり、その目的とするところは、バッファ層上に成長させる窒化ガリウム系化合物半導体の結晶性および表面モフォロジーを実用レベルにまで改善し、さらに窒化ガリウム系化合物半導体が安定して、歩留よく成長できるための成長方法を提供するものである。

[0010]

【課題を解決するための手段】本発明の窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成長方法は、バッファ層の上に、有機金属化合物気相成長法で反応容器内に反応ガスを供給して窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させる方法を改良したものである。本発明の方法は、バッファ層と窒化ガリウム系化合物半導体の両方を有機金属化合物気相成長法で成長させると共に、窒化ガリウム系化合物半導体を成長させる反応容器内において、窒化ガリウム系化合物半導体を成長させる前に、一般式を、GaxAli-xN(但しXは0<X≤1の範囲である。)とするバッファ層を成長させるものである。

【0011】前記バッファ層の厚さは、好ましくは0.

 002μ m以上、 0.5μ m以下、さらに好ましくは $0.01\sim0.2\mu$ mの範囲に調整する。その厚さが 0.002μ mより薄く、また、 0.5μ mより厚い と、バッファ層の上に形成される窒化ガリウム系化合物 半導体の結晶の表面モフォロジーが悪くなる傾向にある。

【0012】また前記バッファ層の成長温度は200℃以上900℃以下、好ましくは400~800℃の範囲に調整する。200℃より低いと、バッファ層が形成しにくく、また900℃より高いと、バッファ層が単結晶となってしまい、後述するバッファ層としての作用を果たさなくなる傾向にある。

[0013]

【作用】図1にGaxAl_{1-x}N<u>をバ</u>ッファ層として、その上に窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させた場合のエピタキシャルウエハの構造を表す断面図を示し、図2にAlNをバッファ層として、同じくその上に、同じ結晶を成長させた場合のエピタキシャルウエムの構造を表す断面図を示す。本発明のバッファ層は従来のバッファ層に比べて、厚さの許容範囲が大きいため、歩留良くバッファ層および窒化ガリウム系化合物半導体結晶が成長できる。

【0014】ところでAINをバッファ層として窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を成長させる方法は、Thin Solid Films.163, (1988), 415 (シィン ソリッド フィルムズ 163巻、1988年、415頁)、およびAppl. Phys. Lett 48, (1986), 353 (アプライドフィズィックス レターズ 48巻、1986年、353頁)等に詳しく述べられているが、それらの文献に記載されているパッファ層の作用を簡単に述べると以下の内容である。

【0015】低温(約600℃)で成長させるA1Nは 多結晶層であり、このバッファ層を例えばGaNを成長 させるために約1000℃にまで温度を上げる際、層が 部分的に単結晶化する。部分的に単結晶化した部分が、 1000℃でGaNを成長させる時に方位の揃った種結 晶となり、その種結晶からGaN結晶が成長し、均一な GaN単結晶層が成長できる。バッファ層がないときは サファイア基板自身が種結晶となるため、方位が大きく ばらついたGaNの六角柱の結晶が成長してしまうとい う内容である。

【 0 0 1 6 】本発明のように G a x A 1 _{1-x} N (0 < X ≦ 1)をバッファ層として形成した場合を従来の A 1 Nをバッファ層とした場合と比較すると<u>、以</u>下のようになると考えられる。

【0017】まずバッファ層として、例えばX=1のG aNを形成する場合を考えると、GaNの融点は110 0℃であり、A1Nの融点は1700℃である。このた め600℃でGaNのバッファ層を形成すると、<u>多結晶</u> のバッファ層が成長する。次にこの多結晶のGaNバッファ層の上にGaNのエピタキシャル層を成長するために1000℃まで温度を上げると、GaNのバッファ層は部分的に単結晶化し、A1Nをバッファ層とした場合と同様に、GaNエピタキシャル層用の種結晶として作用することになる。

【0018】しかもA1Nをバッファ層として形成した場合よりも、

① 融点が低いので温度を上昇しているときに容易に単結晶化しやすい。このため、バッファ層の厚さを厚くしても、バッファ層としての効果が期待できる。

② バッファ層がGaNなので、その上にGaNのエピタキシャル層を成長する場合、同一材料の上に同一材料を成長するため結晶性の向上が期待できる。等の利点があると考えられる。

【0019】以上のことを確認するため、A1N、GaosAlosN、GaNの3種類のバッファ層を600℃でそれぞれサファイア基板上に形成し、その上に1000℃でGaNエピタキシャル層を4μmの厚さで成長させた場合の、GaNエピタキシャル層のダブルクリスタルX線ロッキングロッキングカーブの半値巾(FWHM:full width at half-maximum)とバッファ層の膜厚との関係を求めた図を図3に表す。FWHMは小さいほど結晶性がよい。

【0020】図3に示すように、<u>GaN、およびGa</u> <u>n sAl n sNのパッファ層としたものは、広いパッファ層の膜厚範囲で結晶性がよく、従来のAlNのパッファ層に比較して極めて優れた特性を示している。</u>

【0021】図4~図7に、サファイア基板上に形成するGaNバッファ層の膜厚を変え、さらにその上にGaNのエピタキシャル層を 4μ m成長させた場合の、GaNエピタキシャル層の表面の結晶構造を表す顕微鏡写真図を示す。図4から図7まで順に、バッファ層厚さは 0.002μ m、 0.07μ m、 0.20μ m、 0μ m (バッファ層無し)である。

【0022】これらの図を見ても分かるように、バッファ層がない場合は、図7が示すように表面に6角柱状の結晶が現れる。バッファ層を形成する際の条件にもよるが、バッファ層を形成するにしたがって表面が鏡面均一になる傾向がある。しかしバッファ層が厚すぎると、表面の状態(表面モフォロジー)が悪くなる傾向にある。したがって好ましいバッファ層の厚さは0.01μmから0.2μmの間である。

【0023】また本発明の結晶成長方法によるバッファ層は、サファイア基板上だけでなく窒化ガリウム系化合物半導体のエピタキシャル層を有する層であれば、どの層に形成してもよい。例えばn型GaNエピタキシャル層の上に、p型不純物であるMgがドープされたp型GaNのエピタキシャル層を形成したい場合、前記n型GaNエピタキシャル層の上にバッファ層を形成し、その

パッファ層の上にp型GaNエピタキシャル層を成長させることもできる。

[0024]

【実施例】以下、本発明の実施例を説明する。但し以下に示す実施例は、本発明の技術思想を具体化するための方法を例示するものであって、本発明の方法は成長条件、有機金属化合物ガスの種類、使用材料等を下記のものに特定するものではない。この発明の成長方法は、特許請求の範囲において種々の変更を加えることができる。

【0025】図8に示す装置を用いて窒化ガリウム系化 合物半導体の結晶成長を行った。

[実施例1]

下記の工程でサファイア基板にGaNのエピタキシャル層を 4μ mの膜厚で成長させた。

- ① 洗浄された 2 インチ ϕ のサファイア基板をサセプター 2 の上に載せる。
- ② ステンレス製の反応容器 1 内の空気を、排気ポンプ 6 で排気した後、さらに内部を H₂ で置換する。
- ③ その後、H₂ガスを反応ガス噴射管4と、反応容器 1上部の副噴射管5とから、反応容器1内に供給しなが ら、サセプター2をヒーター3によって1060℃まで 加熱する。
- ④ この状態を10分間保持し、サファイア基板表面の 酸化膜を除去する。
- ⑤ 次にサセプター2の温度を500℃まで下げて、温度が安定するまで静置する。
- ⑥ 続いて副噴射管5からH2とN2の混合ガスを供給し、反応ガス噴射管4からアンモニアガスとH2ガスの混合ガスを供給する。副噴射管5から供給するH2ガスとN2ガスの流量はそれぞれ10リットル/分、反応ガス噴射管4から供給するアンモニアガスの流量は4リットル/分、H2ガスの流量は1リットル/分とし、この状態でサセプター2の温度が500℃に安定するまで待つ。
- ⑦ その後、バッファ層を形成するため、反応ガス噴射管4からアンモニアガスとH₂ガスに加えて、TMG (トリメチルガリウム)ガスを2.7×10⁻⁵モル/分で1分間流す。
- ® 次に TMG カスのみを止めて、バッファ層の成長を止める。ここで膜厚 0.02μ mのバッファ層が形成できる。さらに他のガスを流しながらサセプター 2 の温度を 1000 でまで上昇させる。
- 切 サセプター2の温度が1020℃まで上昇した後、 反応ガス噴射管4からアンモニアガスとH₂ガスに加えて、TMGガスを5.4×10⁻⁵モル/分の流量で6 0分間供給して、GaNエピタキシャル層を、4.0μ mの膜厚で成長させる。この間、副噴射管5から常にH₂とN₂ガスを前述の条件で供給し続け、反応ガスで反応容器内が汚染されないようにしている。またサセプタ

-2は均一に結晶が成長するように、モーター7で5 r p mで回転させる。なお当然のことではあるが、ガスを供給している間、排気ポンプ6の配管と分岐した排気管8から、供給しているガスを外部へ放出している。上記のようにしてサファイア基板上に、膜厚 0 . 0 2 μ mのG a N バッファ層、その上に 4 μ mのG a N エピタキシャル層を成長させた。

【0026】[比較例1]

ののバッファ層を形成する工程において、A1Nのバッファ層を 0.02μ mの膜厚で形成する以外は、実施例 1と同様にして、A1Nバッファ層の上に 4μ mのGaNエピタキシャル層を成長させた。なおA1Nバッファ層を形成する際、のにおいて、反応ガス噴射管 4からアンモニアガスと H_2 ガスに加えて、 $TMA(トリメチルアルミニウム)を<math>2.7\times10^{-5}$ モル/分で 1分間流した。

【0027】成長後ホール測定を室温で行い、本発明によるGaNエピタキシャル層と、比較例1によるGaNエピタキシャル層の、キャリア濃度と移動度とをそれぞれ求め、その結果によるキャリア濃度、および移動度の面内分布を表す図を、図9および図10に示す。本発明は図9、比較例は図10、キャリア濃度は⑤、移動度は〇で示している。

【0028】ノンドープの結晶を成長させた場合は<u>キ</u>ャリア濃度が小さく、しかも移動度が大きい程、結晶性が良く<u>ま</u>た不純物濃度が小さいことを表す。

【0029】本発明によるGaNは、図9に示すように キャリア濃度が 4×10^{16} / cm^3 、移動度が600 cm^2 / $V\cdot$ secと非常によい値を示す。一方、A1Nをバッファ層とした比較例1は、キャリア濃度が 1×10^{18} / cm^3 、および移動度が約 $90cm^2$ / $V\cdot$ secであった。

【0030】 [実施例2]

ののバッファ層を形成する工程において、Gao. sA 1o. sN ONCONTON PORTS POR

【0031】 「実施例3]

⑥においてバッファ層の成長温度を600 ℃とし、0 のガス流時間を2 . 5 分間に変えて、バッファ層の膜厚を0 . 05 μ mとする他は、実施例1と同様にして、0 G a

Nエピタキシャル層を成長した。このGaNエピタキシャル層も表面モフォロジーは実施例1と同等、X線ロッキングカーブの半値巾は3分と優れた結晶性を示し、キャリア濃度、移動度とも実施例1と同等であった。

【0032】 [実施例4]

⑥においてバッファ層の成長温度を800℃とする他は、実施例1と同様にして、GaNエピタキシャル層を成長した。このGaNエピタキシャル層も表面モフォロジーは実施例1と同等、X線ロッキングカーブの半値巾は3分と優れた結晶性を示し、キャリア濃度、移動度とも実施例1と同等であった。

【0033】 [実施例5]

【0034】 「実施例6]

®において、アンモニアガス、 H_2 ガス、および TMG ガスに加えて、 Cp_2Mg (ビスシクロペンタジエニルマグネシウム)ガスを流しながら、GaN エピタキシャル層に p型の不純物であるMgをドープして、p型GaN エピタキシャル層を $4\cdot 0$ μ mの膜厚で成長させた。上記のようにしてサファイア基板上に、膜厚 $0\cdot 0$ 2μ mの 3π に 3π での上に 3π がっプした膜厚 $4\cdot 3\pi$ の 3π に 3π での上に 3π がっプした膜厚 3π の 3π に 3π の 3π に 3π の 3π に 3π の 3π に 3π の 3π に 3π の 3π に 3π の 3π に 3π の 3π に 3π の 3π に 3π の 3π の 3π の 3π に 3π の 3π

【0035】 「実施例7]

【0036】 [実施例8]

⑨において、アンモニアガス、 H_2 ガス、および TMG ガスに加えて、シラン(SiH_4)ガスを流しながら、 GaNエピタキシャル層にn型の不純物であるSiをドープして、 4.0μ mの膜厚で成長させた。上記のようにしてサファイア基板上に、膜厚 0.02μ mのGaNバッファ層の上に、Siを約 10^{20} / cm^3 ドープした膜厚 4μ mのn型GaNエピタキシャル層を成長させた。このn型GaNエピタキシャル層も、表面モフォロジーは実施例1と同等であり、キャリア濃度 1.0×10^{19} / cm^3 と非常に高いキャリア濃度を示した。

【0037】「比較例2]

A 1 Nのバッファ層を 0.02μ mの膜厚で形成する以外は、実施例 8 と同様に S i を F ープして、サファイア基板上に形成した A 1 Nバッファ層の上に、さらに 4μ mの n型 G a Nエピタキシャル層を成長させた。この n型 G a Nエピタキシャル層は、キャリア濃度が 5.0×10^{18} f c m 3 であり、比較例 1 程のキャリア濃度は得られず、不純物により補償されて低くなっていると考えられる。

[0038]

【発明の効果】本発明の方法は、結晶性の飛躍的に改善 された窒化ガリウム系化合物半導体を成長できる極めて 優れた特長がある。窒化ガリウム系化合物半導体は、そ の結晶性がいかに理想に近い状態にあるかは、キャリア の移動度を測定して判定できる。結晶性に優れた窒化力 リウム系化合物半導体は、キャリアの移動度が大きくな る。規則的に配列されて結晶欠陥の少ない結晶構造の窒 化ガリウム系化合物半導体は、キャリアが結晶欠陥に衝 <u>突することなくスムーズに移動できて、移動度が大きく</u> なる。本発明の実施例1で試作した窒化ガリウム系化合 <u>物半導体は、結晶性を示すキャリア移動度が600cm</u> ²/V·secである。この数値は、従来のいかなる方 法で製造された窒化ガリウム系化合物半導体に比較して <u>も、飛躍的に改善された数値である。それも、従来の方</u> 法で製造された窒化ガリウム系化合物半導体の移動度 を、数%や数十%程度改善するものではなく、数倍以上 と飛躍的に改善するものである。

【0039】ちなみに、バッファ層をALNとし、このバッファ層と窒化ガリウム系化合物半導体の両方を有機金属化合物気相成長法で成長させる比較例1の窒化ガリウム系化合物半導体は、キャリアの移動度が約90cm²/V・secである。この数値は、本発明の方法で成長された窒化ガリウム系化合物半導体の移動度の約7分の1である。さらに、特開昭60-173829号公報に記載されるように、高周波スパッタリングでALxGaューxNのバッファ層を成長し、その上に窒化ガリウム系化合物半導体を成長させる方法で製造したものは、移動度が約60cm²/V・secと、本発明の方法で成長された層の10分の1である。

【0040】本発明の窒化ガリウム系化合物半導体の結

品成長方法は、バッファ層と穿化ガリウム系化合物半導体の両方を、有機金属化合物気相成長法で成長させると共に、窒化ガリウム系化合物半導体を成長させる反応容器内において、窒化ガリウム系化合物半導体を成長させる前にバッファ層を成長させる技術と、この方法で成長させるバッファ層の一般式を、GaxAl→xN(但しXは0<X≤1の範囲である)とすることを特徴とするものであるが、バッファ層と窒化ガリウム系化合物半導体の両方を有機金属化合物気相成長法で製造する方法によっても、また、一般式をGaxAl→xNとするバッファ層を設ける方法によっても、到底実現できない、極めた優れた結晶性を実現するものである。

【0041】一般的な考察からすれば、優れた結晶性の窒化物半導体層を製造できる二つの方法を組み合わせることは、両方の特長を生かすことに効果があることは容易に推測できる。本発明の窒化ガリウム系化合物半導体の結晶成長方法は、同一の反応容器でバッファ層と窒化ガリウム系化合物半導体の両方を形成する技術に、バッファ層をGaxAl,-ҳN(0<X≤1)とする技術とを組み合わせたものであるが、この組み合わせによって、従来の方法では到底推測もできないほどに飛躍的に結晶性を改善することに成功したものである。

【0042】本発明の方法が、このように飛躍的に結晶性を改善できるのは、窒化ガリウム系化合物半導体を成長させるのと同一の反応容器で、GaxA】--xN(0くX≤1)で示されるバッファ層を形成し、このバッファ層の上に窒化ガリウム系化合物半導体を結晶成長させることによって、バッファ層と窒化ガリウム系化合物半導体との境界を極めて理想に近い状態にできるからと推測する。

【0043】 すなわち、本発明の方法は、窒化ガリウム 系化合物半導体を形成する反応容器において、まず多結 晶のGaxAl₁-xN(0<X≤1)で示されるバッ ファ層が成長され、この多結晶バッファ層の上に、窒化 ガリウム系化合物半導体を結晶成長させると、多結晶バッファ層は部分的に単結晶化して種結晶となり、この種 結晶に窒化ガリウム系化合物半導体のエピタキシャル層 が理想的な状態で結晶成長されるからである。

【0044】窒化ガリウム系化合物半導体の結晶性はX 線ロッキングカーブのFWHMによっても測定でき、結 晶性が良くなると、FWHMは小さくなる。本発明の窒 化ガリウム系化合物半導体の成長方法は、図3に示すよ うに、A1Nをバッファ層に使用する従来法で成長され たGaNエピタキシャル層よりもFWHMを著しく改善 できる。図3は、本発明の方法で成長された窒化ガリウ ム系化合物半導体であるGaNエピタキシャル層のFW HMを、●と□でプロットし、バッファ層をA1Nとす る従来の方法で製造したGaNエピタキシャル層のFW HMを○で示している。この図に示すように、本発明の 方法で製造されたGaNエピタキシャル層は、FWHM

が小さく、優れた結晶性を示すことが明示される。 【0045】 キャリア濃度も、移動度のように結晶性を 示すパラメータである。ノンドープの結晶を成長した場 <u>合、キャリア濃度が小さく、しかも移動度が大きい程、</u> 結晶性が良く、また不純物濃度が小さいことを表す。本 発明の実施例1で試作された窒化ガリウム系化合物半導 体は、図9に示すように、結晶のホール測定において、 <u>キャリア濃度が4×10^{±6}/cm²と極めて優れた値</u> を示す。この値は、窒化ガリウム系化合物半導体結晶に おいて飛躍的に優れた値である。ちなみに、AlNをバ <u>ッファ層とする従来の方法で製作された窒化ガリウム系</u> <u>化合物半導体のキャリア濃度は1×10⁻¹⁵/cm²で</u> <u> ある。さらに、特開昭60-173829号公報に記載</u> されるように、高周波スパッタリングでAlxGa <u>.-x Nのバッファ層を成長し、その上に窒化ガリウム</u> <u>系化合物半導体を成長させる方法で製造したものも、キ</u> <u>ャリア濃度は1×10^{±6}/cm²である。これに対し</u> <u>て、本発明の方法で結晶成長させた窒化ガリウム系化合</u> 物半導体は、キャリア濃度が100倍以上と飛躍的に優 <u>れた数値を示した。</u>

【0046】さらに、本発明の窒化ガリウム系化合物半 <u>導体の結晶成長方法は、</u>バッファ層を形成することによ って、その上に成長させるMgをドープしたGaNエピ タキシャル層が、何の処理もなしにp型を示す。これは 全く初めてのことであり、本発明の方法で成長させた窒 化ガリウム系化合物半導体の結晶性がいかに優れている かを示すものである。またそのバッファ層上に成長させ るSiをドープしたn型GaNも、AINをバッファ層 としたものに比較して、非常に高いキャリア濃度を示 す。<u>さらにまた</u>、従来のA1Nバッファ層に比べて、本 <u>発明の方法では、</u>バッファ層を成長させるための条件が 緩やかである。すなわち、バッファ層の厚みの広い範囲 で、その上に成長させる窒化ガリウム系化合物半導体層 の結晶性がよい。このため発光素子を形成する際の量産 性に優れている。このように本発明の技術を用いること により、窒化ガリウム系化合物半導体の結晶を利用し て、青色発光ダイオードはもちろんのこと、半導体レー ザーまで、実用化に向けてその用途は非常に大きいもの がある。

【図面の簡単な説明】

【図1】 本発明の結晶成長方法によるエビタキシャル ウエハの構造を表す概略断面図

【図2】 従来の結晶成長方法によるエピタキシャルウエハの構造を表す概略断面図

【図3】 GaNエピタキシャル層のダブルクリスタル X線ロッキングカーブの半値巾(FWHM)と、バッフ ァ層の膜厚との関係を表す図

【図4】 GaNエピタキシャル層の結晶の構造を表す 顕微鏡写真図 ·

【図5】 GaNエピタキシャル層の結晶の構造を表す

顕微鏡写真図

GaNエピタキシャル層の結晶の構造を表す 【図6】 顕微鏡写真図

【図7】 GaNエピタキシャル層の結晶の構造を表す 顕微鏡写真図

【図8】 本発明に使用した装置の部分概略断面図

【図9】 本発明の方法によるGaN結晶のホール測定 結果による、キャリア濃度、および移動度の面内分布を 表す図

【図10】 従来の方法によるGaN結晶のホール測定 結果による、キャリア濃度、および移動度の面内分布を

表す図

【符号の説明】

1 …反応容器

2…サセプター

3…ヒーター

4…反応ガス噴射管

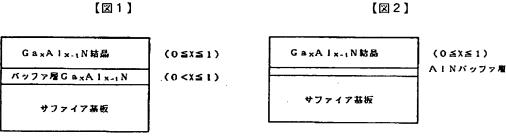
5…副噴射管

6…排気ポンプ

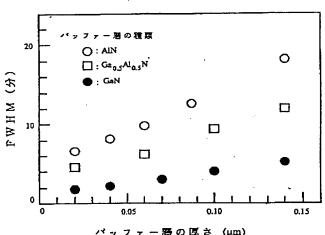
7…モーター

8…排気管

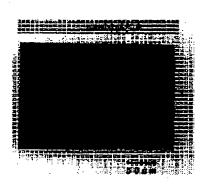
[図1]



【図3】

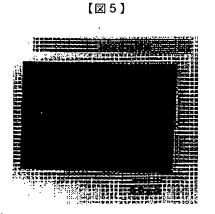


パッファー暦の厚さ(μm)

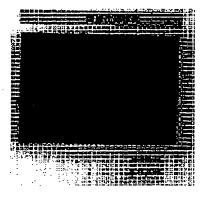


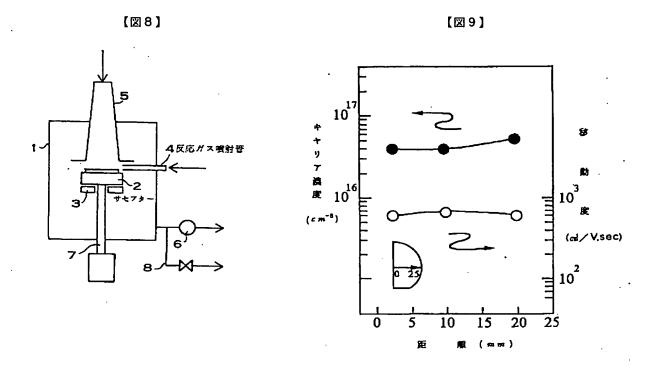
【図4】

【図7】



【図6】





[図10]

